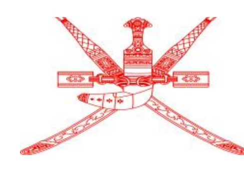
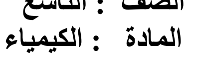
سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بمحافظة ظفار



العام الدراسي: 2022/2021
الصف : التاسع
المادة : الكيمياء





الاختبار القصير الثاني

اسم الطالب / .... الصف / ....

١- تفاعل حمض مع قاعدة لتكوين ملح وماء يسمى ....[1]

أ - أكسدة ب - تعادل ج - احتراق د – تكوين

٢- عند خلط محلول نترات الفضه (AgNO3) مع محلول كلوريد الصوديوم (NaCL) تتكون ماده صلبه بيضاء هي كلوريد الفضه .

أ-ما المقصود بالمعادلة الكيميائية اللفظية [1]

....

ب-اكتب معادلة التفاعل السابق موزونه موضحا عليها الحاله الفيزيائيه للمتفاعلات والنواتج [2]

....

ج-استنتج الايونات المتفرجة في التفاعل السابق. [1]

....

3 – أ - حدد المعادلة الأيونية الصافية الصحيحة للتفاعل الاتي:[1]

$$Ba(OH)_{2(aq)} + Na_2SO_{4(aq)} \rightarrow 2NaOH_{(aq)} + BaSO_{4(s)}$$

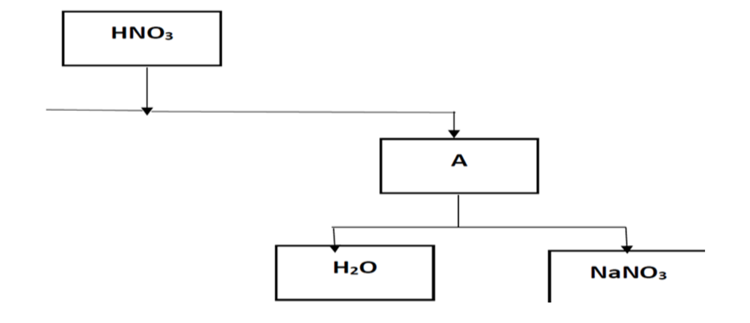
أ- $Ba^{+}_{(aq)} + SO_4^{-}{}_{(aq)} \rightarrow BaSO_{4(s)}$

ب- $Na^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)} \rightarrow NaOH_{(aq)}$

ج- $Ba^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow BaSO_{4(s)}$

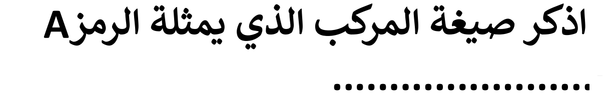
د- $Na^{2+}_{(aq)} + OH^{2-}_{(aq)} \rightarrow NaOH_{(aq)}$

ب - ادرس المخطط التالي ثم اجب عن الأسئلة التي تلية :(1)



اذكر صيغة المركب الذي يمثلة الرمزA

....





4 - يذوب مسحوق كربونات الكالسيوم في حمض الهيدروكلوريك فيحدث أثناء التفاعل فوران و بقى في النهاية محلول عديم اللون كما في المعادلة الرمزية الموزونة:

$CaCO_3$ (aq) + 2 HCl (aq) → $CaCL_2$ (aq) + H_2O X + CO_2 Y

استخدم المعادلة السابقة للإجابة عن الأسئلة التالية :

أ - أكمل الجدول التالى : (درجة)

	الرمز الذى يعبر عن الحالة الفيزيائية
X	
Y	

ب – يعتبر التفاعل السابق تفاعل ترسيب . (ظلل الإجابة الصحيحة مع التفسير) (درجة)

نعم ☐ ☐ لا

التفسير :

....

ج – متى تصبح المعادلة الأيونية الكلية هي نفسها المعادلة الأيونية الصافية ؟ (درجة)

....

5 – يريد حسن الكشف عن وجود ماء في سائل .

أي المواد الاتية يمكن لحسن استخدامها: تخير الإجابة الصحيحة [1]

أ – كلوريد الكالسيوم اللامائي ب – كبريتات النحاس II اللامائي

ج – كلوريد الحديد III اللامائي د – كبريتات الزنك II اللامائي

6 – تم تحضير الملح كبريتات الكالسيوم باستخدام القاعده الذائبة هيدروكسيد الكالسيوم.

أ – اكتب اسم المادة المتفاعلة مع هيدروكسيد الكالسيوم.[1]

....

ب – اكتب المعادلة اللفظية .[1]

....

ج – اكتب المعادلة الرمزية .[1]

....

د – اذكر سبب اعتماد طريقة تحضير ملح ما باستخدام فلز صلب او قاعدة علي استخدام فائض ن المادة الصلبة .[1]

....

نموذج إجابة الاختبار القصير الثاني صف تاسع

رقم السؤال	رقم الهدف التعليمي	هدف التقويم	الاجابة الصحيحة	الدرجات	معلومات إضافية
1	13-2	1	تعادل	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
2-أ	12-1	1	هي معادلة تظهر أسماء المواد المتفاعلة والمواد الناتجه فقط	1	اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني
2-ب	12-3	2	$AgNO_{3(aq)}+NaCL_{(aq)} \longrightarrow NaNO_{3(aq)}+AgCL_{(s)}$	2	يأخذ الدرجتان عند كتابة المعادلة صحيحة ووزنها ودرجة عند كتابة المعادلة دون وزن وصفر عند كتابة المعادلة خطأ
2 -ج	12-3	3	NO_3^- /Na^+	1	يأخذ الدرجة عند كتابة الايونات
3 -أ	12-3	2	ج	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
3-ب	13-2	3	NaOH	1	يقبل الإجابة الصحيحة لفظية او رمزية

4 – أ	12-3	1	X : الرمز I Y : الرمز g	1	يأخذ الدرجة عند كتابة الرمزين صح وصفر عند كتابة واحدة صح
4 - ب	12-3	2	لا:لأنه لم تتكون مادة صلبة	1	يأخذ الدرجة عند كتابة التفسير وكتابة نعم او لا صحيحة
4 - ج	12-3	1	عندما تكون كل النواتج على شكل راسب	1	اقبل أي إجابة تعطي نفس المعني
5	16-1	3	ب	1	يقبل اي اشارة او تظليل للاجابة الصحيحة
6 – أ	13-3	2	حمض الكبريتيك	1	يأخذ الدرجة اذا كانت الإجابة لفظية او رمزية
6 – ب	13-2	1	حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم = كبريتات الكالسيوم + ماء	1	يأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة كاملة
6 -ج	13-4	2	$H_2SO_{4(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow CaSO_{4(aq)} + 2H_2O_{(l)}$	1	تأخذ الدرجة عند كتابة المعادلة الرمزية صحيحة
6- د	16-2	1	للتأكد ان الحمض قد استهلك وتفاعل تماما	1	اقبل أي إجابة تؤدي نفس المعني